# This Page Is Inserted by IFW Operations and is not a part of the Official Record

# BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

- BLACK BORDERS
- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- COLORED PHOTOS
- BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS
- GRAY SCALE DOCUMENTS

# IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning documents will not correct images, please do not report the images to the Image Problem Mailbox.

# **PCT**

#### REQUETE

Le soussigné requiert que la présente demande internationale soit traitée conformément au Traité de coopération en matière de brevets.

Réservé a l'office récepteur
Demande internationale n'
Date du dépôt international
Nom de l'office récepteur et "Demande internationale PCT"

coopération en matière de brevets.	Non, de l'office recepte	or et Demande internationale i e i		
•	Référence du dossier du 112 caractères au maximum	déposant ou du mandataire (facultatif) 1 BET 95/419		
Cadre nº I TITRE DE L'INVENTION "Suspension concentrée de silice de précipitation, procédés pour sa préparation et utilisations de cette suspension"				
Cadre nº II DEPOSANT				
Nom et adresse: (Nom de famille suivi du prénom; pour une personne complète. L'adresse doit comprendre le code postal e.  RHONE-POULENC CHIMIE	morale, désignation officielle le nom du pays.)	Cette personne est aussi inventeur.		
25, Quai Paul Doumer		nº de téléphone 47 68 12 34		
92408 - COURBEVOIE CEDEX	(France)	n° de télécopieur 47 68 16 56		
	,	n° de téléimprimeur 610 500		
Nationalité (nom de l'Etat) : FRANCE	Domicile (nom de l'Eta FRANCE	at):		
Cette personne est déposant pour : tous les Etats désignés tous les Etats désignés les Etats-Unis d'A		nisd'Amérique les Etats indiqués dans le cadre supplémentaire		
Cadre n° III AUTRE(S) DEPOSANT(S) OU (AUTRE(S)) I	NVENTEUR(S)			
Nom et adresse: (Nom de famille suivi du prénom; pour une personne mi complète. L'adresse doit comprendre le code postal et PRAT Evelyne  3, rue Lavoisier  93500 PANTIN (France)	orale, désignation officielle le nom du pays.)	Cette personne est:  déposant seulement  déposant et inventeur  inventeur seulement (Si cette case est cochée, ne pas remplir la suite.)		
Nationalité (nom de l'Etat) : FRANCE				
Cette personne est déposant pour : tous les Etats tous les Etats désignés les Etats-Unis d'A		nis d'Amérique les Etats indiqués dans le cadre supplémentaire		
D'autres déposants ou inventeurs sont indiqués sur une fe	euille annexe.			
Cadre n° IV MANDATAIRE OU REPRESENTANT COMMUN; OU ADRESSE POUR LA CORRESPONDANCE				
La personne dont l'identité est donnée ci-dessous est/a été désignée pour agir au nom du ou des déposants auprès des autorités internationales compétentes, comme : x mandataire représentant commun				
Nom et adresse: (Nom de famille suivi du prénom: pour une personne m complète. L'adresse doit comprendre le code postal et POLUS Camille	orale, désignation officielle le nom du pays.)	n° de téléphone 48 74 92 22		
c/o CABINET LAVOIX 2, Place d'Estienne d'Orv 75441 - PARIS CEDEX 09 (F	rance)	n° de télécopieur 48 74 54 56  n° de téléimprimeur 660 651 F		
Cocher cette case lorsque aucun mandataire ni représentan pour indiquer une adresse spéciale à laquelle la correspo	ndance doit être envoyée.	signo or que i copace en accour est en accour		

CT 754/05129

Feuille n

Suite du cadre nº HI AUTRES DEPOSANTS OU (A)	UTRES) INVENTEURS	
Si aucun des sous-cadres suivants ne sont utilisé.	s, la présente feuille ne doit	t pas être incluse dans la requête.
Nom et adresse: (Nom de famille suivi du prénom, pour une persor complète. L'adresse doit comprendre le code per FROUIN Laurent  2, rue de la Bergère  94240 L'HAY LES ROSES (Fr		Cette personne est :  déposant seulement  déposant et inventeur  inventeur seulement (Si cette case est cochée, ne pas remplir la suite.)
Nationalité (nom de l'Etat) : FRANCE	Domicile (nom de l'Et FRANCE	lat):
	désignés sauf X les Etats-Un s d'Amérique X seulement	les Etats indiqués dans le cadre supplémentaire
Nom et adresse: (Nom de famille suivi du prénom; pour une person complète. L'adresse doit comprendre le code pos	ine morale, désignation officielle Ial et le nom du pays.)	Cette personne est :  déposant seulement  déposant et inventeur  inventeur seulement (Si cette case est cochée, ne pas remplir la suite.)
Nationalité (nom de l'Etat) :	Domicile (nom de l'Eta	 at) :
Cette personne est déposant pour : tous les Etats désignés les Etats-Unis	désignés sauf les Etats-Uni s d'Amérique seulement	is d'Amérique les Etats indiqués dans le cadre supplémentaire
Nom et adresse: (Nom de famille suivi du prénom; pour une persons complète. L'adresse doit comprendre le code post	ne morale, désignation officielle lal et le nom du pays.)	Cette personne est :  déposant seulement déposant et inventeur inventeur seulement (Si cette case est cochée, ne pas remplir la suite.)
Nationalité (nom de l'Etat) :	Domicile (nom de l'Eta	at):
Cette personne est déposant pour : tous les Etats désignés tous les Etats les Etats-Unis	désignés sauf les Etats-Un s d'Amérique seulement	les Etats indiqués dans le cadre supplémentaire
Nom et adresse: (Nom de famille suivi du prénom; pour une persons complète. L'adresse doit comprendre le code post	ne morale, désignation officielle lal et le nom du pays.}	Cette personne est :  déposant seulement  déposant et inventeur  inventeur seulement (Si cette case est cochée, ne pas remplir la suite.)
Nationalité (nom de l'Etat) :	Domicile (nom de l'Eta	at):
Cette personne est déposant pour : tous les Etats désignés les Etats-Unis		is d'Amérique les Etats indiqués dans le cadre supplémentaire
D'autres déposants ou inventeurs sont indiqués sur un	ne autre feuille annexe.	

Cadro	e n* V	DESIGNATION D'ETATS			
Les désignations suivantes sont faites conformément à la règle 4.9.a) (cocher les cases appropriées; une au moins doit l'être):					
Breve	t régi	onal			
X	] AP	AP Brevet ARIPO: KE Kenya, MW Malawi, SD Soudan, SZ Swaziland, UG Ouganda et tout autre Etat qui est un Etat contractant du Protocole de Harare et du PCT – UG Uganda			
X	] EP				
X	) OA	GA Gabon, GN Guinée, ML Mali, MR Mauritanie,	NE N	Niger (si un	trafricaine, CG Congo, CI Côte d'Ivoire, CM Cameroun, , SN Sénégal, TD Tchad, TG Togo et tout autre Etat qui e autre forme de protection ou de traitement est souhaitée,
Brevet	nation	nal (si une autre forme de protection ou de traitement est souh	aitée,	le pre	ciser sur la ligne pointillée) :
X	<sup>™</sup> AM	Arménie	X	М	République de Moldova
	AT	Autriche	X	MO	G Madagascar
X	ΑU	Australie	X	M	Mongolie
X	BB	Barbade .		ΜV	V Malawi
[X	BG	Bulgarie	X	MX	Mexique
X	BR	Brésil	$\overline{\mathbf{X}}$	NO	Norvège
[X	BY	Bélarus	X	NZ	Nouvelle-Zélande
X	CA	Canada	N	PL	Pologne
$\sqcap$	СН	et LI Suisse et Liechtenstein		PT	Portugal
TA	CN	Chine	Image: second color	RO	Roumanie
IXI	CZ	République tchèque	N	RU	Fédération de Russie
IXI		Allemagne	$\overline{\Box}$	SD	Soudan
ñ		Danemark	$\overline{\sqcap}$	SE	Suède
	EE	Estonie	IXI	SG	Singapour
一	ES	Espagne	ភា	SI	Slovénie
	FI	Finlande	X	SK	Slovaquie
$\exists$		Royaume-Uni	$\mathbf{X}$	TJ	Tadjikistan
		Géorgie	X		Turkménistan
		Hongrie			Trinité-et-Tobago
	IS	Islande			Ukraine
TSI	JP	Japon	$\exists$		Ouganda
		Kenya			Etats-Unis d'Amérique
딚		Kirghizistan			
		République populaire démocratique de Corée	X	UZ.	Ouzbékistan
۳					Viet Nam
LX	KR	République de Corée		•	
[3		Kazakhstan			ervées pour la désignation (aux fins d'un brevet national)
		Sri Lanka	u Etais qui soin devenus parties au l'et après la publication de la		
TSI		Libéria	$\Box$		
		Lituanie	$\exists$		
		Luxembourg	$\Box$		
딕	LU	Lettonie			
			<u></u>		
		désignations faites ci-dessus, le déposant fait aussi c en vertu du PCT, sauf la désignation de	onfor	mém	ent à la règle 4.9.b) toutes les désignations qui seraient
Le d pas d epo	Le déposant déclare que ces désignations additionnelles sont faites sous réserve de confirmation et que toute désignation qui n'est pas confirmée avant l'expiration d'un délai de 15 mois à compter de la date de priorité doit être considérée comme retirée par le déposant à l'expiration dece délai. (Pour confirmer une désignation, il faut déposer une déclaration contenant la désignation en question et payer les taxes de désignation et de confirmation. La confirmation doit parvenir à l'office récepteur dans le délai de 15 mois.)				

	AHONDE PRIORITE		dications de priorité sont le cadre supplémentaire
the priorite de la en des 2 man	les ant tre tres servante, est reve	c,guer	
Pays dans legue, « a peur legue, ?; demande a été depasée	Date de dâp în 2 înt milit disee		Office de dépôt (seulement s'il s'agit d'une demu régionale ou internationale)
FRANCE	7 juillet 1994	94 08 730	
(2)		94 00 730	
(3)			
L'office récepteur est pri certifiée conforme de la	ié de préparer, et de transmettre a ou des demandes antérieures indi	re doit être délivrée par l'office qui, aux fins d au Bureau international, une copie iquées ci-dessus au(x) point(s) :	
		ECHERCHE INTERNATIONALE	
la recherche internationale, indiquer l'	rgée de la recherche internation de la recherche internationale sont com, la dministration choisie: le code à deux l'une recherche (internationale, de type à cette administration et si cette administration l'ou pernettre d'ide brevet pertinente (ou sa traduction) ou Date (jour/mois/année	pètentes pour procéder à lettres peut être utilisé): ISA/ international ou autre) a déjà été effectuée tration est maintenant priée de fonder la rech nufier cette recherche ou cette demande de re pour la demande de recherche:	par l'administration chargée de la trche internationale, dans la mesure cherche, donner les renseignements uméro:
Cadre nº VIII BORDEREAU	J		
2. description : 24   3. revendications : 4   4   4   4   5   6   5   6   6   6   6   6   6   6	feuilles	uvoir général 6. indications des micro-o de l'absence ure 7. listage de sé ou d'acides dans le cadre coini(s)):	alcul des taxes séparées concernant rganismes déposés quence de nucléotides aminés (disquette)
	OU DEPOSANT OU DU MAND		
		PARIS, le 5 juillet PARIS, le 5 juillet	
OBOLENSKY Michel		L'Un des Mandataires	
c/o CABINET LAVOIX 2, Place d'Estienne 75441 - PARIS CEDEX	d'Orves 09 (France)	POLUS Camille	
	Réservé à l'offi	ice récepteur	
Date effective de réception des p constituer la demande internatio	nale:		2. Dessins:
Date effective de réception, rect rieure, mais dans les délais, de de ce qui est supposé constituer la c	Ocuments ou de dessins complétai	é- nt	reçus :
Date de réception, dans les délais demandées selon l'article 11.2) of	des corrections		non reçus :
Administration chargée de la r internationale indiquée par le dé	echerche	6. Transmission de la copie de jusqu'au paiement de la ta	recherche différée xe de recherche
	Réservé au Bureau		
ate de réception de l'exemplaire iginal par le Bureau international	•	ı international	

# TRAITE DE COOPERATION EN MATIERE DE BREVETS

**PCT** 

#### RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

(article 18 et règles 43 et 44 du PCT)

Référence du dossier du déposant ou du mandataire	POUR SUITE voir la notification de trans	smission du rapport de recherche internationale et, le cas échéant, le point 5 ci-après
BET 95/419	A DONNER (IOITIGIAA)	et, le cas écheant, le point 3 ci-après
Demande internationale n°	Date du dépôt international(jour/mois/année)	
PCT/FR95/00901	05/07/95	(jour/mois/année) 07/07/94
Déposant		
RHONE-POULENC CHIMIE et a	1.	
	ionale, établi par l'administration chargée de la re le copie en est transmise au Bureau international	
Ce rapport de recherche internationale co	omprend 3 feuilles.	
	copie de chaque document relatif à l'état de la tec	hnique qui y est cité.
(Y) 11 001 11201 11201 11201 11201		
1. Il a été estimé que certaines rev	endications ne pouvaient pas faire l'objet d'une re	cherche (voir le cadre I).
	for the form to the ID	
2. Il y a absence d'unité de l'invent	ion (voir le cadre II).	
	ient la divulgation <mark>d'un listage de séquence de nu</mark> fectuée sur la base du listage de séquence.	cleotides ou d'acides amines et la
dep	osé avec la demande internationale	
fou	rni par le déposant séparément de la demande in	ternationale
[	sans être accompagnée d'une déclaration se allant au-delà de la divulgation faite dans la qu'elle a été déposée.	
tran	scrit par l'administration	
	·	
	exte est approuvé tel qu'il a été remise par le dép cexte a été établi par l'administration et a la temen	≠
	exte a ete etaon par i administration et a la tenet	:
5. En ce qui concerne l'abrégé,		
X le to	xte est approuvé tel qu'il a été remis par le dépo	sant
	xte (reproduit dans le cadre III) a été établi par e 38.2b). Le déposant peut présenter des observa	
	mois à compter de la date d'expédition du prese	
6. La figure des dessins à publier avec l'	abrégé est la suivante:	
Figure n° sugg	gérée par le déposant.	Aucune des figures
paro	æ que le déposant n'a pas suggéré de figure.	n'est à publier.
parc	e que cette figure caractérise mieux l'invention.	

A. CLASSEMENT DE L'OBJET DE LA DEMANDE CIB 6 CO1B33/141 CO1B33

//C04B103:12

C01B33/193

C09D5/08 C04B22/06 D21H17/68

Selon la classification internationale des brevets (CIB) ou à la fois selon la classification nationale et la CIB

#### **B. DOMAINES SUR LESQUELS LA RECHERCHE A PORTE**

Documentation minimale consultée (système de classification suivi des symboles de classement)

CO1B CIB 6

Documentation consultée autre que la documentation minimale dans la mesure où ces documents relèvent des domaines sur lesquels a porté la recherche

Base de données électronique consultée au cours de la recherche internationale (nom de la base de données, et si cela est réalisable, termes de recherche utilisés)

Catégorie °	Identification des documents cités, avec, le cas échéant, l'indication des passages pertinents	no. des revendications visées
X	EP-A-O 520 862 (RHONE-POULENC CHIMIE) 30 Décembre 1992 voir page 10, ligne 22 - ligne 46 voir page 15, ligne 35 - ligne 55 voir page 16, ligne 28 - ligne 50 voir page 19, ligne 55 - page 20, ligne 21	10,12, 13,15
A	EP-A-O 329 509 (RHONE-POULENC CHIMIE) 23 Août 1989 voir le document en entier	1-10,21
A	WO-A-90 03330 (PPG INDUSTRIES, INC.) 5 Avril 1990 voir revendications 1-7,12,21,24 voir page 10, ligne 32 - ligne 36	1-10,21

Yoir la suite du cadre C pour la fin de la liste des documents	X Les documents de familles de brevets sont indiqués en annexe
° Catégories spéciales de documents cités:	"T" document ultérieur publié après la date de dépôt international ou

- "A" document définissant l'état général de la technique, non considéré comme particulièrement pertinent
- "E" document antérieur, mais publié à la date de dépôt international ou après cette date
- "L" document pouvant jeter un doute sur une revendication de priorité ou cité pour déterminer la date de publication d'une autre citation ou pour une raison spéciale (telle qu'indiquée)
- document se référant à une divulgation orale, à un usage, à une exposition ou tous autres moyens
- document publié avant la date de dépôt international, mais postérieurement à la date de priorité revendiquée
- date de priorité et n'appartenenant pas à l'état de la technique pertinent, mais cité pour comprendre le principe ou la théorie constituant la base de l'invention
- "X" document particulièrement pertinent; l'invention revendiquée ne peut être considérée comme nouvelle ou comme impliquant une activité inventive par rapport au document considéré isolément
- document particulièrement pertinent; l'invention revendiquée ne peut être considérée comme impliquant une activité inventive lorsque le document est associé à un ou plusieurs autres documents de même nature, cette combinaison étant évidente pour une personne du métier
- document qui fait partie de la même famille de brevets

Date à laquelle la recherche internationale a été effectivement achevée Date d'expédition du présent rapport de recherche internationale **14.** 69. 95 6 Septembre 1995

Nom et adresse postale de l'administration chargée de la recherche internationale Office Européen des Brevets, P.B. 5818 Patentiaan 2 ML - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016

Fonctionnaire autorisé

Rigondaud, B

Formulaire PCT/ISA/210 (deuxième feuille) (juillet 1992)

1

atégorie *	Identification des documents cités, avec, le cas échéant, l'indication des passages pertinents	no. des revendications visées
	EP-A-O 368 722 (RHONE POULENC CHIMIE) 16 Mai 1990 voir revendication 1 voir colonne 5, ligne 38 - ligne 43	1,19-21

Information on patent family members

Internation pplication No PCT/FR 95/00901

Patent document cited in search report	Publication date	Patent memb	family per(s)	Publication date
EP-A-520862	30-12-92	FR-A-	2678259	31-12-92
		AU-B-	647282	17-03-94
		AU-A-	1853692	21-01-93
		CA-A-	2072399	27-12-92
		CN-A-	1069244	24-02-93
		JP-A-	5201719	10-08-93
		JP-B-	6074127	21-09-94
		US-A-	5403570	04-04-95
EP-A-329509	23-08-89	FR-A-	2627176	18-08-89
		AU-A-	2981589	17-08-89
		CA-À-	1334602	28-02-95
		DE-T-	68907419	14-10-93
		ES-T-	2057156	16-10-94
		JP-C-	1853417	07-07-94
		JP-A-	2009708	12-01-90
		PT-B-	89682	31-03-94
		US-A-	5418273	23-05-95
WO-A-9003330	05-04-90	US-A-	5030286	09-07-91
		CN-A-	1050364	03-04-91
		EP-A-	0435936	10-07-91
		JP-T-	4500500	30-01-92
		JP-B-	5007325	28-01-93
EP-A-368722	16-05-90	FR-A-	2638756	11-05-90
		AU-A-	4454889	17-05-90
		CA-A-	1331553	23-08-94
		DE-D-	68911869	10-02-94
		DE-T-	68911869	07-04-94
		ES-T-	2047697	01-03-94
		JP-C-	1853420	07-07-94
		JP-A-	2192416	30-07-90
-		NO-B-	176253	21-11-94
		US-A-	5234493	10-08-93

#### TRAITE DE COOPERATION EN MATIERE DE BREVETS

	Expéditeur: le BUREAU INTERNATIONAL
PCT	Destinataire:
NOTIFICATION CONCERNANT LA TRANSMISSION DE DOCUMENTS	United States Patent and Trademark Office (Box PCT) Crystal Plaza 2 Washington, DC 20231 ETATS-UNIS D'AMERIQUE
Date d'expédition (jour/mois/année)	
18 décembre 1996 (18.12.96)	en sa qualité d'office élu
Demande internationale no	Date du dépôt international
PCT/FR95/00901	05 juillet 1995 (05.07.95)
Déposant	
RHONE-POULENC CHIMIE etc	·
•	
Le Bureau international transmet ci-joint le nombre de copies in	diqué ci-après des documents suivants:
copie de la traduction en langue anglaise d	u rapport d'examen préliminaire international (article 36.3)a))
	ı
•	
	•

34, chemin des Colombettes 1211 Genève 20, Suisse no de télécopieur: (41-22) 740.14.35

S. Mafla

no de téléphone: (41-22) 730.91.11

# TRAITE DE COOPERATION EN MATIERE DE BREVETS

	Expéditeur: le BUREAU INTERNATIONAL		
	Destinataire:		
PCT	Destination		
NOTIFICATION D'ELECTION	United States Patent and Trademark		
(règle 61.2 du PCT)	Office (Box PCT) Washington D.C. 20231 United States of America		
Date d'expédition (jour/mois/année)	en sa qualité d'office élu		
09 fevrier 1996 (09.02.96)  Demande internationale no	Référence du dossier du déposant ou du mandataire BET 95/419		
PCT/FR95/00901  Date du dépôt international (jour/mois/année)	Date de priorité (jour/mois/année) 07 juillet 1994 (07.07.94)		
05 juillet 1995 (05.07.95)			
Déposant			
PRAT, Evelyne etc			
international le:  11 janvier 1996 (11.01.96)  13 dans une déclaration visant une élection ultérieure déposée auprès du Bureau international le:			
2. L'élection X a été faite  n'a pas été faite  avant l'expiration d'un délai de 19 mois à compter de à la règle 32.2b).	la date de priorité ou, lorsque la règle 32 s'applique, dans le délai visé		
	Fonctionnaire autorisé		
	FOUCTION AND A STATE OF THE PROPERTY OF THE		

Bureau international de l'OMPI 34, chemin des Colombettes 1211 Genève 20, Suisse

F. Gateau

no de téléphone: (41-22) 730.91.11

# TRANSLATION

## PATENT COOPERATION TREATY

#### *C*

# **PCT**

#### INTERNATIONAL PRELIMINARY EXAMINATION REPORT

(PCT Article 36 and Rule 70)

Applicant's or agent's file reference BET 95/419	FOR FURTHER ACTION	See Notifi Preliminary	ication of Transmittal of International v Examination Report (Form PCT/IPEA/416)					
International application No.	International filing date (day/mo	nth/year)	Priority date (day/month/year)					
PCT/FR95/00901	05/07/1995		07/07/1994					
International Patent Classification (IPC	International Patent Classification (IPC) or national classification and IPC							
	C01B33/141							
Applicant RHONE-POU	JLENC CHIMIE et al	•	·					
<ol> <li>This international preliminary examination report has been prepared by this International Preliminary Examining Authority and is transmitted to the applicant according to Article 36.</li> <li>This REPORT consists of a total of 6 sheets, including this cover sheet.</li> <li>This report is also accompanied by ANNEXES, i.e., sheets of the description, claims and/or drawings which have been amended and are the basis for this report and/or sheets containing rectifications made before this Authority (see Rule 70.16 and Section 607 of the Administrative Instructions under the PCT).</li> </ol>								
These annexes consist of a tota								
3. This report contains indications relating to the following items:								
I 🔀 Basis of the report								
II Priority								
III Non-establishment	of opinion with regard to novelt	y, inventive s	step and industrial applicability					
IV Lack of unity of in	vention							
V X Reasoned statement citations and expla	Reasoned statement under Article 35(2) with regard to novelty, inventive step or industrial applicability; citations and explanations supporting such statement							
VI Certain documents	cited		·					
VII Certain defects in	the international application							
VIII Certain observatio	ns on the international application	n	•					
Date of submission of the demand  Date of completion of this report								
11/01/1996		08/10/1	.996					
Name and mailing address of the IPEA	√ EP Auth	rized officer						
Facsimile No.	Teler	hone No.						

#### INTERNATIONAL PRELIMINARY EXAMINATION REPORT

International application No.

PCT/FR 95/00901

I. Basis of the report						
1. This report has been drawn on the basis of (Replacement sheets which have been furnished to the receiving Office in response to an invitation under Article 14 are referred to in this report as "originally filed" and are not annexed to the report since they do not contain amendments.):						
X the international	application as originally filed.					
the description.	pages	, as originally filed.				
	pages					
	pages	, filed with the letter of,				
	pages	, filed with the letter of				
the claims.	Nos.	, as originally filed.				
		, as amended under Article 19.				
	Nos.					
		, filed with the letter of,				
		, filed with the letter of				
the drawings,	sheets/fig					
	sheets/fig					
	sheets/fig					
	sheets/fig	, filed with the letter of				
2. The amendments have res	ulted in the cancellation of					
the description,						
the claims,	Nos					
the drawings,	sheets/fig					
3. This report has been to go beyond the di	en established as if (some of) the amendments had not sclosure as filed, as indicated in the Supplemental Box (	been made, since they have been considered Rule 70.2(c)).				
to go ocyona me ar	selection as fried, as indicated in the supplemental son (					
4. Additional observations, i	f necessary:					
		ļ				
	•					

Claims

Claims

YES

V. Reasoned statement under Article 35(2) with regard to n veity, inventive step r industrial applicability citations and explanations supporting such statement				
1.	Statement Novelty (N)	Claims Claims	9, 11, 12, 14, 16-21 1-8, 10, 13, 15	YES NO

Industrial applicability (IA)	Claims	1-21		YES
industrial applicability (LA)				NO
	Claims		_	

11,

12, 14 16-21

#### 2. Citations and explanations

Inventive step (IS)

The present report makes reference to the following documents cited in the search report:

D1 = EP-A-520862

D2 = EP-A-329509.

D1 describes, in example 1, a method for preparing precipitated silica to obtain a silica cake representing a dry extract of 218 by weight and for subsequently disintegrating said cake (by mechanical and chemical action) so as to obtain a pumpable product (i.e. a suspension). It is therefore noted that all the features of Claim 10 are described by said example (features (i), (ii) and (iii) are all described).

The present application does not, therefore, comply with the requirements of PCT Article 33 (2), since the subject matter of Claim 10 does not meet the criterion of novelty.

The subject matter of Claim 15 is also anticipated by this example. The crushing operation described in Claim 13 is a possibility which was described on page 4, line 31, of D1.

As for product Claims 1 - 8, it is noted that D1 does not indicate the viscosity and the quantity of silica contained

#### INTERNATIONAL PRELIMINARY EXAMINATION REPORT PCT/FR95/00901

in the supernatent material after centrifugation of the suspension obtained by disintegration of the cake described in example 1. This suspension is, however, obtained by a process which corresponds to Claim 10 of the application, which, by definition, serves for the preparation of a suspension as per one of Claims 1 to 8. It is therefore concluded that the suspension of example 1 of D1 corresponds to the features of Claims 1 to 8, even if these are not explicitly indicated.

This application does not, therefore, meet the criterion defined in PCT Article 33(2), because the subject matter of Claims 1-8 and 13, 15 does not satisfy the criterion of novelty defined in EPC Article 54 (1) and (2)).

As for Claims 19-21, the uses claimed appear to be commonplace for silica suspensions (see D2, column 3, lines 38-48). The present application does not comply with the requirements of PCT Article 33 (3), since the subject matter of these claims does not involve an inventive step.

As for process Claim 9, it is not clear whether the process features are associated with a surprising effect which can substantiate the presence of an inventive step.

The arguments submitted by the applicant in his letter of 9.8.96 cannot be accepted. His letter states that the product of Claims 1 - 8 and the process of Claims 10 and 13, 15 are indeed novel, since the viscosity of example 1 of D1 is 6.10-2 and therefore higher than that of the suspensions which form the subject matter of the application. The examiner has not succeeded in finding any basis in the documents of the file which enable this viscosity value to be attributed to the example cited. Furthermore, this argument cannot, in any case be applied to Claims 10, 13 and 15, since

#### INTERNATIONAL PRELIMINARY EXAMINATION REPORT PCT/FR95/00901

the claimed process is not characterized by a specific viscosity. As regards Claim 9, assuming that D1 is considered to represent the closest prior art, the arguments presented are insufficient to be able to determine what essential difference characterizes the process of said claim, and the importance it has.



## **PCT**

#### RAPPORT D'EXAMEN PRELIMINAIRE INTERN

(article 36 et règle 70 du PCT)

HEGG	1	1	OCT	1996	
WIPO		Р	CT		

Référence du dossier du déposant ou du mandataire	POUR SUITE A DONNER	Voir la notification de transmission du rapport d'examen préliminaire international (formulaire PCT/IPEA/416)
BET 95/419  Demande internationale n°	Date du décate in a constitution de	
-	Date du dépôt international (jour/mois/année)	Date de priorité (jour/mois/année)
PCT/FR 95/ 00901	05/07/1995	07/07/1994
Classification internationale des brevets (C	IB) ou classification nationale et	CIB
·	C01B33/141	·
Déposant		
RHONE-POULENC CHIMIE et	al.	
Le présent rapport d'examen préli international, est transmis au dépo	minaire international, établi par l' osant conformément à l'article 36.	administration chargée de l'examen préliminaire
2. Ce RAPPORT comprend	6 feuilles, y comprise la pré	sente feuille de couverture.
	examen préliminaire international	description, des revendications ou des dessins qui ont euilles contenant des rectifications faites auprès de (voir la règle 70.16 et l'instruction 607 des
Ces annexes comprennent	feuilles.	
3. Le présent rapport contient des inc	dications et les pages corresponda	ntes relatives aux noints suivants
$1   \overline{X}  $ Base du rapport	- Fages corresponding	nees relatives and points survaints.
C		. **
II Priorité		
III Absence de formulation industrielle	d'opinion quant à la nouveauté,	l'activité inventive et la possibilité d'application
IV Absence d'unité de l'inv	ention	
Déclaration motivée sel d'application industrielle	on l'article 35(2) quant à la nouve e; citations et explications à l'appu	auté, l'activité inventive et la possibilité i de cette déclaration
VI Certains documents cité	•	
	•	
VIII Observations relatives à	la demande internationale	
*	•	
*		
Date de la companya d		
Date de présentation de la demande d'exame international	n préliminaire Date d'a	achèvement du présent rapport
11/01/1996		0 8. 10. 96
Nom et adresse postale de l'administration ch préliminaire international	argée de l'examen l'onction	maire autorisé
Office Européen des Brevets	,	$\sim$
D-80298 Munich Tel. (+49-89) 2399-0, Tx: 5236 Fax: (+49-89) 2399-4465	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	Y- Jahr
	N° de Tá	elephone

### RAPPORT D'EXAMEN PRELIMINAIRE INTERNATIONAL

mises à l'office récepteur en réponse à une invit	ements ci-après (Les feuilles de remplacement qui ont été lation faite conformément à l'article 14 sont considérées es" et ne sont pas jointes en annexe au rapport puisqu'elles
<pre>[x] de la demande internationale telle qu'initia</pre>	lement déposée.
[X] de 14 demande internationale control de control	
[ ] de la description, pages	, telles qu'initialement déposées,
pages	dinasian annu la demanda diovamon
	préliminaire international,
pages	, déposées sous couvert d'une lettre
	du,
pages	, déposées sous couvert d'une lettre
	du,
[ ] des revendications, nos.	, telles qu'initialement déposées,
nos.	, telles que modifiées en vertu de
	l'article 19,
nos.	, déposées avec la demande d'examen préliminaire international,
	, déposées sous couvert d'une lettre
nos.	du,
200	, déposées sous couvert d'une lettre
nos.	du ,
*	
des dessins, feuilles/fig	, telles qu'initialement déposées,
feuilles/fig	, déposées avec la demande d'examen
	préliminaire international,
feuilles/fig	, déposées sous couvert d'une lettre
•	du,
feuilles/fig	, déposées sous couvert d'une lettre
	du,

Demande internationale n° PCT/FR95/00901

### RAPPORT D'EXAMEN PRELIMINAIRE INTERNATIONAL

		des revendications, nos  des dessins, feuilles/fig	
3.	[ ]	Le présent rapport a été formulé abstraction faite (de certaines) des modifications, qui ont été cor comme allant au-delà de l'exposé de l'invention tel qu'il a été déposé (règle 70.2.c)).	nsidérées
4.	0bs	servations complémentaires, le cas échéant:	

#### RAPPORT D'EXAMEN PRELIMINAIRE INTERNATIONAL

ECLARATION		•
V	Revendications 9,11,12,14,16-21	OUI
Nouveauté	Revendications 1-8,10,13,15	NON
Activité inventive	Revendications	OUI
	Revendications 9,11,12,14,16-21	NON
Possibilité d'application industrielle	Revendications 1-21	OUI
	Revendications	NON

#### 2. CITATIONS ET EXPLICATIONS

Le présent rapport fait mention des documents suivants cités dans le rapport de recherche.

D1= EP-A-520862

 $D2 = EP - \lambda - 329509$ 

D1 décrit dans son exemple 1 un procédé de préparation de silice précipité jusqu'à obtention d'un gâteau de silice ayant un extrait sec de 21% en poids et successive désagglomération de ce gâteau (par action mécanique et chimique) qui permet d'obtenir un produit pompable (donc une suspension). Il est donc constaté que toutes les caractéristiques de la revendication 10 sont décrites par cet exemple (les caractéristiques (i), (ii) et (iii) sont toutes décrites).

La présente demande ne remplit donc pas les conditions énoncées dans l'Article 33(2) PCT, l'objet de la revendication 10 n'étant pas conforme au critère de nouveauté. L'objet de la revendication 15 est également anticipé par cet exemple. Le broyage de la revendication 13 est une possibilité décrite à la page 4, ligne 31 de D1.

Pour ce qui concerne les revendications de produit 1-8, il est remarqué que D1 ne précise pas la viscosité et la quantité de silice contenue dans le surnageant après centrifugation de la suspension obtenue par délitage du gâteau de l'exemple 1. Cette suspension est toutefois obtenue par un procédé qui est conforme à la revendication 10 de la demande qui, par sa définition, sert pour la préparation d'une suspension selon l'une des revendications 1 à 8. Il est donc conclus que la suspension de l'exemple 1 de D1 satisfait aux caractéristiques des revendications 1 à 8, même si celle-ci ne sont pas explicitement indiquées.

La présente demande ne remplit donc pas les conditions énoncées dans l'Article 33(2) PCT, l'objet des revendications 1-8 et 13,15 n'étant pas conforme au critère de nouveauté défini par l'Article 54 (1) et (2) CBE.

Pour ce qui concerne les revendications 19-21, les utilisations revendiquées semblent être usuelles pour des suspensions de silice (voir D2, colonne 3, lignes 38-48). La présente demande ne remplit pas les conditions énoncées dans l'Article 33(3) PCT, l'objet de ces revendications n'impliquant pas une activité inventive.

Pour ce qui concerne la revendication de procédé 9, il n'est pas possible de savoir si les caractéristiques du procédé sont associées à un effet surprenant capable de justifier une activité inventive.

Les arguments présentés par le demandeur dans sa lettre du 9.8.96 ne peuvent pas être acceptées. Il est indiqué dans cette lettre que le produit des revendications 1-8 et le procédé des revendications 10 et 13,15 est bien nouveau parce que la viscosité de l'exemple 1 de D1 est de 6 10 et donc supérieure à celle des suspensions qui font l'objet de la demande. L'examinateur n'a pas réussi à trouver aucune base dans les documents du dossier qui permettent d'attribuer cette valeur de viscosité à l'exemple cité. De plus, cet argument ne peut en aucun cas s'appliquer aux revendications 10,13,15 car le procédé revendiqué ne se caractérise pas par une viscosité particulière. Pour ce qui concerne la revendication 9, les arguments présentés sont insuffisants pour pouvoir établir, prenant D1 comme art antérieur plus proche, quelle est la différence essentielle caractérisant le procédé de cette revendication et quelle est l'importance qu'elle revêt.

#### **PCT**

(30) Données relatives à la priorité:

#### ORGANISATION MONDIALE DE LA PROPRIETE INTELLECTUELLE Bureau international



#### DEMANDE INTERNATIONALE PUBLIEE EN VERTU DU TRAITE DE COOPERATION EN MATIERE DE BREVETS (PCT)

(51) Classification internationale des brevets <sup>6</sup>:

C01B 33/141, 33/193, C09D 5/08, C04B
22/06, D21H 17/68 // C04B 103:12

(11) Numéro de publication internationale: WO 96/01787

A1

(43) Date de publication internationale: 25 janvier 1996 (25.01.96)

(21) Numéro de la demande internationale: PCT/FR95/00901

(22) Date de dépôt international: 5 juillet 1995 (05.07.95)

94/08430 7 juillet 1994 (07.07.94) FR

(71) Déposant (pour tous les Etats désignés sauf US): RHONE-POULENC CHIMIE [FR/FR]; 25, quai Paul-Doumer, F-92408 Courbevoie Cédex (FR).

(72) Inventeurs; et

(75) Inventeurs/Déposants (US seulement): PRAT, Evelyne [FR/FR]; 3, rue Lavoisier, F-93500 Pantin (FR). FROUIN, Laurent [FR/FR]; 2, rue de la Bergère, F-94240 L'Hay-les-Roses (FR).

(74) Mandataire: POLUS, Camille; Cabinet Lavoix, 2, place d'Estienne d'Orves, F-75441 Paris Cédex 09 (FR).

(81) Etats désignés: AM, AU, BB, BG, BR, BY, CA, CN, CZ, DE, EE, FI, GE, HU, IS, JP, KG, KP, KR, KZ, LK, LR, LT, LV, MD, MG, MN, MX, NO, NZ, PL, RO, RU, SG, SI, SK, TJ, TM, TT, UA, US, UZ, VN, brevet européen (AT, BE, CH, DE, DK, ES, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE), brevet OAPI (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, ML, MR, NE, SN, TD, TG), brevet ARIPO (KE, MW, SD, SZ, UG).

Publiée

Avec rapport de recherche internationale.

(54) Title: CONCENTRATED SUSPENSION OF PRECIPITATION SILICA, METHODS OF PREPARATION AND UTILISATIONS OF SAID SUSPENSION

(54) Titre: SUSPENSION CONCENTREE DE SILICE DE PRECIPITATION, PROCEDES POUR SA PREPARATION ET UTILISA-TIONS DE CETTE SUSPENSION

#### (57) Abstract

The invention relates to an aqueous suspension of precipitation silica, characterized in that its concentration of dry material is comprised between 10 and 40 % by weight, its viscosity is lower than  $4.10^{-2}$  Pa.s for a shearing of  $50 \text{ s}^{-1}$  and the quantity of silica contained in the supernatant obtained after centrifugation of said suspension at 7500 rpm during 30 minutes represents more than 50 % of the weight of silica contained in the suspension. The grain size distribution of suspended agglomerates is such that their medium diameter  $D_{50}$  is smaller than  $5 \mu m$  and the disagglomeration factor  $F_D$  is higher than 3 ml. Said suspension may be used for producing anti-corrosion coatings, for the preparation of concretes, paper or mineral glues.

#### (57) Abrégé

L'invention concerne une suspension aqueuse de silice de précipitation, caractérisée en ce que sa teneur en matière sèche est comprise entre 10 et 40 % en poids, sa viscosité est inférieure à  $4.10^{-2}$  pa.s pour un cisaillement de 50 s<sup>-1</sup> et la quantité de silice contenue dans le surnageant obtenu après centrifugation de ladite suspension à 7500 tours par minute pendant 30 minutes représente plus de 50 % du poids de la silice contenue dans la suspension. La répartition granulomètrique des agllomérats en suspension est telle que leur diamètre médian  $D_{50}$  est inférieur à 5  $\mu m$  et le facteur de désagglomération  $F_D$  est supérieur à 3 ml. Cette suspension peut être utilisée pour la réalisation de revêtements anti-corrosion, pour la préparation de bétons, de papier ou de colles minérales.

#### UNIQUEMENT A TITRE D'INFORMATION

Codes utilisés pour identifier les Etats parties au PCT, sur les pages de couverture des brochures publiant des demandes internationales en vertu du PCT.

AT	Autriche	GB	Royaume-Uni	MR	Mauritanie
AU	Australie	GE	Géorgie	MW	Malawi
BB	Barbade	GN	Guinée	NE	Niger
BE	Belgique	GR	Grèce	NL	Pays-Bas
BF	Burkina Faso	HU	Hongrie	NO	Norvège
BG	Bulgarie	IE	Irlande	NZ	Nouvelle-Zélande
BJ	Bénin	IT	Italie .	PL	Pologne
BR	Brésil	JP	Japon	PT	Portugal
BY	Bélarus	KE	Kenya	RO	Roumanie
CA	Canada	KG	Kirghizistan	RU	Fédération de Russie
CF	République centrafricaine	KP	République populaire démocratique	SD	Soudan
CG	Ċongo		de Corée	SE	Suède
CH	Suisse	KR	République de Corée	SI	Slovénie
CI	Côte d'Ivoire	ΚZ	Kazakhstan	SK	Slovaquie
CM	Cameroun	· LI	Liechtenstein	SN	Sénégal
CN	Chine	LK	Sri Lanka	TD	Tchad
CS	Tchécoslovaquie	LU	Luxembourg	TG	Togo
CZ	République tchèque	LV	Lettonie	TJ	Tadjikistan
DE	Allemagne	MC	Monaco	TT	Trinité-et-Tobago
DK	Danemark	MD	République de Moldova	UA	Ukraine
ES	Espagne	MG	Madagascar	US	Etats-Unis d'Amérique
FI	Finlande	ML	Mali	UZ	Ouzbékistan
FR	France	MN	Mongolie	VN	Viet Nam
GA	Gabon				

WO 96/01787 PCT/FR95/00901

Suspension concentrée de silice de précipitation, procédés pour sa préparation et utilisations de cette suspension.

La présente invention concerne une suspension aqueuse de silice de précipitation.

Les suspensions aqueuses de silice sont utilisées dans des domaines très variés, et notamment l'industrie papetière ou du béton.

5

10

15

20

25

30

Pour ces diverses applications, il est intéressant de disposer de suspensions présentant une teneur en matière sèche élevée. Or, de telles suspensions présentent des viscosités très élevées, ce qui entraîne des difficultés de pompage et réduit donc les possibilités d'utilisation industrielle.

De plus, ces suspensions ont tendance à sédimenter ou à gélifier et présentent de ce fait une instabilité qui les rend difficilement transportables ou stockables. On observe en effet très souvent à l'issue du transport ou après une plus ou moins longue période de stockage la formation d'un gel ou le dépôt d'une couche dure surmontée d'une bouillie fluide mais pauvre en matière sèche. Il est alors souvent impossible de remettre la silice en suspension ou d'obtenir une bouillie présentant une viscosité suffisamment faible pour être pompable et donc utilisable industriellement.

Le but de la présente invention est donc de fournir des suspensions aqueuses de silice à forte teneur en matière sèche présentant une faible viscosité et une bonne stabilité dans le temps.

Ainsi, plus précisément, l'invention a pour objet une suspension aqueuse de silice de précipitation, caractérisée en ce que sa teneur en matière sèche est comprise entre 10 et 40 %, sa viscosité est inférieure à 4.10<sup>-2</sup> Pa.s pour un cisaillement de 50 s<sup>-1</sup> et la quantité de silice contenue dans le surnageant obtenu après centrifugation de ladite suspension à 7500 tours par

10

15

20

25

30

minute pendant 30 minutes, représente plus de 50 % du poids de la silice contenue dans la suspension.

De préférence, la teneur en matière sèche de ladite suspension est comprise entre 15 et 35 % en poids. La viscosité de ladite suspension est avantageusement inférieure à 2.10<sup>-2</sup> Pa.s pour un cisaillement de 50 s<sup>-1</sup>.

La suspension selon l'invention est très stable et sa stabilité peut être appréciée grâce à un test de sédimentation qui consiste à centrifuger ladite suspension à 7500 tr/min pendant 30 minutes. La quantité de silice contenue dans le surnageant obtenu à l'issue de cette centrifugation, mesurée après séchage du surnageant à 160 °C jusqu'à obtention d'un poids constant de matière, représente plus de 50 %, de préférence plus de 60 % du poids de la silice contenue dans la suspension.

Avantageusement, la quantité de silice contenue dans le surnageant obtenu après centrifugation représente plus de 70 %, en particulier plus de 90 % du poids de la silice contenue dans la suspension.

Une autre caractéristique de la suspension selon l'invention concerne la granulométrie des particules de silice en suspension.

En effet, les suspensions de silice concentrées connues jusqu'à présent, outre leur viscosité élevée, présentent l'inconvénient de comporter en suspension des agglomérats de grande taille rendant en particulier difficile l'injection en milieu poreux.

La répartition granulométrique des matières en suspension peut être définie au moyen du diamètre médian  $D_{50}$ , qui est le diamètre de grain tel que 50% de la population de grains en suspension présentent un diamètre inférieur.

De même,  $D_{95}$  représente le diamètre de grain 35 tel que 95% de la population de grains en suspension

10

15

20

25

30

présentent un diamètre inférieur.

Une autre grandeur caractéristique des suspensions est le facteur de désagglomération  $F_{\text{D}}$ . Ce facteur, d'autant plus élevé que la suspension de silice est désagglomérée, est indicatif du taux de fines, c'est-à-dire du taux de particules de taille inférieure à 0,1  $\mu$ m qui ne sont pas détectées par un granulomètre.

 $F_{\rm p}$  est mesuré en introduisant dans un granulomètre un volume connu V de suspension diluée de manière à obtenir une teneur en silice de 4 % en poids et est égal au rapport (10 x V enml)/(concentration optique détectée par le granulomètre).

Les agglomérats de silice présents dans la suspension selon l'invention sont de faible taille.

De préférence, la répartition granulométrique des agglomérats en suspension est telle que leur diamètre médian  $D_{50}$  est inférieur à 5  $\mu$ m et le facteur de désagglomération  $F_D$  est supérieur à 3 ml.

Avantageusement, le diamètre  $D_{50}$  est inférieur à 2  $\mu m$ , le facteur  $F_D$  est supérieur à 13 ml et en outre, le diamètre  $D_{95}$  est inférieur à 20  $\mu m$ .

De préférence, la suspension selon l'invention comprend un gâteau de filtration provenant d'une réaction de précipitation (désigné par la suite par "gâteau de précipitation") qui est lavé si nécessaire et ensuite délité.

Selon un mode de réalisation de l'invention, le délitage se fait entre autres par voie chimique, de sorte que la suspension comprend de l'aluminium en quantité telle que le rapport pondéral Al/SiO<sub>2</sub> soit compris entre 1000 et 3300 ppm.

Ladite suspension peut être préparée suivant différents procédés décrits ci-dessous et qui sont également des objets de la présente invention.

35 La synthèse de la silice se fait par une

10

15

20

25 ·

réaction de précipitation (A) mettant en oeuvre un silicate de métal alcalin  $\mathrm{SiO_2/nM_2O}$ , n étant le rapport molaire du silicate, et un agent acidifiant. Ensuite, dans une étape (B), le gâteau de précipitation est séparé du mélange réactionnel, puis dans une étape (C) est transformé en une suspension possédant les propriétés désirées.

Pour la réaction de précipitation, on peut utiliser en tant que silicate toute forme courante de silicates tels que métasilicates, disilicates et avantageusement un silicate de métal alcalin M dans lequel M est le sodium ou le potassium.

Dans le cas où l'on utilise le silicate de sodium, celui-ci présente avantageusement un rapport molaire  $SiO_2/Na_2O$  compris entre 2 et 4, plus particulièrement entre 3,0 et 3,7.

Le choix de l'agent acidifiant et du silicate se fait d'une manière bien connue en soi. On peut rappeler qu'on utilise généralement comme agent acidifiant un acide minéral fort tel que l'acide sulfurique, l'acide phosphorique, l'acide nitrique ou l'acide chlorhydrique, ou un acide organique tel que l'acide acétique, l'acide formique ou l'acide carbonique.

De manière générale, on préfère employer, comme agent acidifiant, l'acide sulfurique et, comme silicate, le silicate de sodium.

Dans un premier mode de réalisation de l'invention, on réalise la précipitation (A) de la manière suivante :

- (i) on forme un pied de cuve initial comportant une partie de la quantité totale du silicate de métal alcalin M engagé dans la réaction, la concentration en silicate exprimée en SiO<sub>2</sub> dans ledit pied de cuve étant inférieure à 20 g/l,
- 35 (ii) on ajoute l'agent acidifiant audit pied

WO 96/01787 PCT/FR95/00901

5

de cuve initial jusqu'à ce qu'au moins 5 % de la quantité de  $\rm M_2O$  présente dans ledit pied de cuve initial soient neutralisés,

(iii) on ajoute au milieu réactionnel simultanément de l'agent acidifiant et la quantité restante de silicate de métal alcalin M telle que la rapport (quantité de silice ajoutée)/(quantité de silice présente dans le pied de cuve initial) soit compris entre 10 et 100. Ce dernier rapport est appelé taux de consolidation.

5

10

15

20

25

35

Il a été ainsi trouvé qu'une concentration très faible en silicate exprimée en SiO<sub>2</sub> dans le pied de cuve initial ainsi qu'un taux de consolidation approprié lors de l'étape d'addition simultané constituaient des conditions importantes pour conférer aux produits obtenus leurs excellentes propriétés.

De préférence, dans ce mode de réalisation, on opère comme suit :

On forme tout d'abord un pied de cuve qui comprend du silicate. La quantité de silicate présente dans ce pied de cuve initial ne représente avantageusement qu'une partie de la quantité totale de silicate engagée dans la réaction.

Selon une caractéristique essentielle du procédé de préparation selon l'invention, la concentration en silicate dans le pied de cuve initial est inférieure à 20 g de SiO<sub>2</sub> par litre. De préférence, cette concentration est d'au plus 11 g/l et, éventuellement, d'au plus 8 g/l.

Les conditions imposées à la concentration en silicate dans le pied de cuve initial conditionnent en partie les caractéristiques des silices obtenues.

Le pied de cuve initial peut comprendre un électrolyte. Néanmoins, de préférence, aucun électrolyte n'est utilisé au cours du procédé de préparation selon

10

15

20

25

30

35

l'invention ; en particulier, de manière préférée, le pied de cuve initial ne comprend pas d'électrolyte.

Le terme électrolyte s'entend ici dans son acceptation normale, c'est-à-dire qu'il signifie toute substance ionique ou moléculaire qui, lorsqu'elle est en solution, se décompose ou se dissocie pour former des ions ou des particules chargées. On peut citer comme électrolyte un sel du groupe des sels des métaux alcalins et alcalino-terreux, notamment le sel du métal de silicate de départ et de l'agent acidifiant, par exemple le sulfate de sodium dans le cas de la réaction d'un silicate de sodium avec l'acide sulfurique.

La deuxième étape consiste à ajouter l'agent acidifiant dans le pied de cuve de composition décrite plus haut.

Ainsi, dans cette deuxième étape, on ajoute l'agent acidifiant audit pied de cuve initial jusqu'à ce qu'au moins 5 %, de préférence au moins 50 %, de la quantité de M<sub>2</sub>O présente dans ledit pied de cuve initial soient neutralisés.

De manière préférée, dans cette deuxième étape, on ajoute l'agent acidifiant audit pied de cuve initial jusqu'à ce que 50 à 99 % de la quantité de M<sub>2</sub>O présente dans ledit pied de cuve initial soient neutralisés.

L'agent acidifiant peut être dilué ou concentré ; sa normalité peut être comprise entre 0,4 et 36 N, par exemple entre 0,6 et 1,5 N.

En particulier, dans le cas où l'agent acidifiant est l'acide sulfurique, sa concentration est de préférence comprise entre 40 et 180 g/l, par exemple entre 60 et 130 g/l.

Une fois qu'est atteinte la valeur souhaitée de la quantité de M<sub>2</sub>O neutralisé, on procède alors à une addition simultanée (étape (iii)) d'agent acidifiant et

WO 96/01787 PCT/FR95/00901

5

10

20

25

30

35

7

d'une quantité de silicate de métal alcalin M telle que le taux de consolidation, c'est-à-dire le rapport (quantité de silice ajoutée)/(quantité de silice présente dans le pied de cuve initial) soit compris entre 10 et 100, de préférence entre 12 et 50, en particulier entre 13 et 40.

De manière préférée, pendant toute l'étape (iii), la quantité d'agent acidifiant ajoutée est telle que 80 à 99 %, par exemple 85 à 97 %, de la quantité de M,O ajoutée soient neutralisés.

L'agent acidifiant utilisé lors de l'étape (iii) peut être dilué ou concentré ; sa normalité peut être comprise entre 0,4 et 36 N, par exemple entre 0,6 et 1,5 N.

En particulier, dans le cas où cet agent acidifiant est l'acide sulfurique, sa concentration est de préférence comprise entre 40 et 180 g/l, par exemple entre 60 et 130 g/l.

En général, le silicate de métal alcalin M ajouté lors de l'étape (iii) présente une concentration exprimée en silice comprise entre 40 et 330 g/l, par exemple entre 60 et 250 g/l.

La réaction de précipitation proprement dite est terminée lorsque l'on a ajouté toute la quantité restante de silicate.

Il est avantageux d'effectuer, notamment après l'addition simultanée précitée, un mûrissement du milieu réactionnel, ce mûrissement pouvant par exemple durer de 1 à 60 minutes, en particulier de 5 à 30 minutes.

Il est enfin souhaitable, après la précipitation, dans une étape ultérieure, notamment avant le mûrissement éventuel, d'ajouter au milieu réactionnel une quantité supplémentaire d'agent acidifiant. Cette addition se fait généralement jusqu'à l'obtention d'une

35

valeur du pH du milieu réactionnel comprise entre 3 et 6,5, de préférence entre 4 et 5,5. Elle permet notamment de neutraliser toute la quantité de  $M_2O$  ajoutée lors de l'étape (iii).

L'agent acidifiant utilisé lors de cette addition est généralement identique à celui employé lors de l'étape (iii) du procédé de préparation selon l'invention.

La température du milieu réactionnel est 10 habituellement comprise entre 60 et 98°C.

De préférence, l'addition d'agent acidifiant lors de l'étape (ii) s'effectue dans un pied de cuve initial dont la température est comprise entre 60 et 96°C.

15 Selon une variante de l'invention, réaction est effectuée à une température constante comprise entre 75 et 96°C. Selon une autre variante de l'invention, la température de fin de réaction est plus élevée que la température de début de réaction : ainsi, 20 on maintient la température au début de la réaction de préférence entre 70 et 96°C, puis on augmente la température en cours de réaction en quelques minutes, de préférence jusqu'à une valeur comprise entre 80 et 98°C, valeur à laquelle elle est maintenue jusqu'à la fin de 25 la réaction.

On obtient, à l'issue des opérations qui viennent d'être décrites, une bouillie de silice qui est ensuite séparée (séparation liquide-solide).

En variante, selon un autre mode de réalisation de l'invention, on réalise la précipitation (A) de la manière suivante :

(i) on forme un pied de cuve initial comportant au moins une partie de la quantité totale du silicate de métal alcalin M engagé dans la réaction et un électrolyte, la concentration en silicate exprimée en

10

15

20

25

30

35

 $\mathrm{SiO_2}$  dans ledit pied de cuve initial étant inférieure à  $100~\mathrm{g/l}$  et la concentration en électrolyte dans ledit pied de cuve initial étant inférieure à  $17~\mathrm{g/l}$  ;

(ii) on ajoute l'agent acidifiant audit pied
de cuve jusqu'à l'obtention d'une valeur du pH du milieu
réactionnel d'au moins environ 7;

(iii) on ajoute au milieu réactionnel de l'agent acidifiant et, le cas échéant, simultanément la quantité restante du silicate.

Il a été ainsi trouvé qu'une concentration faible en silicate et en électrolyte dans le pied de cuve initial constituaient des conditions importantes pour conférer aux produits obtenus leurs excellentes propriétés.

De préférence, dans ce mode de réalisation, on opère comme suit :

On forme tout d'abord un pied de cuve qui comprend du silicate ainsi qu'un électrolyte. La quantité de silicate présente dans le pied de cuve peut soit être égale à la quantité totale engagée dans la réaction, soit ne représenter qu'une partie de cette quantité totale.

Comme électrolyte, on utilise en particulier un sel du groupe des sels des métaux alcalins et alcalino-terreux et de préférence le sel du métal de silicate de départ et de l'agent acidifiant, par exemple le sulfate de sodium dans le cas de la réaction d'un silicate de sodium avec l'acide sulfurique.

Selon une caractéristique essentielle du procédé de préparation selon l'invention, la concentration en électrolyte dans le pied de cuve initial est inférieure à 17 g/l, de préférence inférieure à 14 g/l.

Selon une autre caractéristique essentielle dudit procédé, la concentration en silicate exprimée en SiO<sub>2</sub> dans le pied de cuve initial est inférieure à 100 g de SiO<sub>2</sub> par litre. De préférence, cette concentration est

15

25

30

35

inférieure à 80 g/l, notamment à 70 g/l. En particulier, lorsque l'acide utilisé pour la neutralisation présente une concentration élevée, notamment supérieure à 70 %, il convient alors de travailler avec un pied de cuve initial de silicate dont la concentration en SiO<sub>2</sub> est inférieure à 80 g/l.

La deuxième étape consiste à ajouter l'agent acidifiant dans le pied de cuve de composition décrite plus haut.

Cette addition qui entraîne une baisse corrélative du pH du milieu réactionnel se fait jusqu'à ce que l'on atteigne une valeur d'au moins environ 7, généralement comprise entre 7 et 8.

Une fois cette valeur atteinte, et dans le cas d'un pied de cuve de départ ne comprenant qu'une partie de la quantité totale du silicate engagé, on procède alors avantageusement à une addition simultanée d'agent acidifiant et de la quantité restante de silicate.

La réaction de précipitation proprement dite est terminée lorsque l'on a ajouté tout la quantité restante de silicate.

Il est avantageux à la fin de la précipitation et notamment après l'addition simultanée précitée, d'effectuer un mûrissement du milieu réactionnel, ce mûrissement pouvant par exemple durer de 5 minutes à 1 heure.

Il est également possible dans tous les cas (c'est-à-dire aussi bien dans le cas d'un pied de cuve de départ ne comprenant qu'une partie de la quantité totale du silicate engagé), après la précipitation, dans une étape ultérieure éventuelle, d'ajouter au milieu réactionnel une quantité supplémentaire d'agent acidifiant. Cette addition se fait généralement jusqu'à l'obtention d'une valeur de pH comprise entre 3 et 6,5,

WO 96/01787 PCT/FR95/00901

de préférence entre 4 et 6,5.

5

10

15

20

25

30

35

La température du milieu réactionnel est généralement comprise entre 70 et 98°C.

Selon une variante de l'invention, la réaction est effectuée à une température constante comprise entre 80 et 95°C. Selon une autre variante de l'invention, la température de fin de réaction est plus élevée que la température de début de réaction : ainsi, on maintient la température au début de la réaction de préférence entre 70 et 95°C, puis on augmente la température en quelques minutes, de préférence jusqu'à une valeur comprise entre 80 et 98°C, à laquelle elle est maintenue jusqu'à la fin de la réaction.

On obtient, à l'issue des opérations qui viennent d'être décrites, une bouillie de silice.

L'étape (B) du procédé consiste en la séparation d'un gâteau de précipitation à partir de cette bouillie obtenue suivant l'un ou l'autre des modes opératoires. La séparation se fait selon tout moyen connu et notamment par filtration avec un filtre à bande, un filtre presse, un filtre rotatif sous vide ou par centrifugation. On recueille alors un gâteau de silice dont l'extrait sec est compris entre 10 et 40 %.

Le gâteau séparé peut être lavé à l'eau pour éliminer des sels de métal alcalin formés lors de la réaction de précipitation. Par exemple, dans le cas où la précipitation met en jeu du silicate de sodium et de l'acide sulfurique, on peut isoler à l'issue de l'étape (B) un gâteau présentant une teneur en Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> inférieure à 1,5 % en poids.

Les gâteaux obtenus par filtration presse présentent des extraits secs assez élevés, compris par exemple entre 17 et 30 %. Mais on peut aussi obtenir, notamment par filtration sous vide, des gâteaux dont l'extrait sec est légèrement inférieur, par exemple

10

15

20

25

30

35

compris entre 10 et 15 %.

Après la séparation du gâteau de précipitation, on peut effectuer un réempâtage du gâteau pour augmenter son extrait sec à la valeur souhaitée comprise entre 10 et 40 %.

Le réempâtage consiste à ajouter audit gâteau de la poudre de silice en quantité suffisante.

En particulier, la poudre de silice peut être obtenue par séchage notamment par atomisation d'une partie du gâteau à enrichir.

On peut également obtenir une poudre de silice en effectuant un séchage classique du gâteau après lavage par des solvants organiques. Un tel procédé de séchage sera détaillé par la suite.

Le réempâtage permet notamment d'enrichir en silice les gâteaux présentant après la filtration un extrait sec relativement faible (par exemple, inférieur à 15%), de manière à obtenir à l'issue de l'étape (C) une suspension assez concentrée pour l'application recherchée.

L'étape (C) est alors mise en oeuvre sur un gâteau de précipitation ayant une teneur en matière sèche comprise entre 10 et 40 % obtenue, selon les cas, après un réempâtage éventuel.

La transformation du gâteau en suspension moins visqueuse peut se faire par délitage mécanique. Le délitage peut se produire dans un déliteur/malaxeur, par exemple lors d'une opération de dilution du gâteau avec de l'eau, ou peut être réalisé par broyage humide en faisant passer le gâteau dans un broyeur de type moulin colloïdal ou un broyeur à bille, ou en soumettant le gâteau à des ondes ultrasonores (ultrasonification). De préférence, on effectuera la désagglomération sous ultrasons au moyen d'une sonde ultra-sons de haut puissance.

Afin de réduire l'énergie mécanique néces-

10

20

35

saire à la fluidification des gâteaux, on peut procéder simultanément à un délitage chimique.

Pour cela, avantageusement, on peut acidifier la suspension de silice de sorte que son pH soit inférieur à 4. On peut utiliser à cet effet n'importe quel acide.

Une autre possibilité avantageuse consiste à introduire simultanément dans la suspension un acide, notamment de l'acide sulfurique, et un composé de l'aluminium, notamment de l'aluminate de sodium, de sorte que le pH de la suspension reste compris entre 6 et 7 et le rapport pondéral Al/SiO<sub>2</sub> soit compris entre 1000 et 3300 ppm.

Dans une variante du procédé, afin d'augmenter l'extrait sec de la suspension de silice, à l'issue de l'étape de délitage chimique, on peut :

- effectuer une seconde étape de filtration (ou centrifugation) suivie éventuellement d'un lavage,
- chasser une fraction de l'eau (par exemple par évaporation par chauffage de la suspension).

Dans ces deux cas, on pourra procéder, en fin de phase de concentration de la suspension à une réhomogénéisation finale de la suspension par délitage mécanique.

Dans une autre variante de ce procédé, on peut ajouter l'acide sulfurique et l'aluminate de sodium à la bouillie issue de la précipitation, c'est-à-dire après l'étape (A) (iii) et avant les opérations de filtration (B).

La présente invention propose également un autre procédé de transformation (C) du gâteau en suspension par lequel :

(i) on lave ledit gâteau avec des solvants organiques et on sèche le gâteau lavé pour obtenir une poudre de silice, puis

10

20

25

30

35

(ii) on met en suspension dans l'eau une quantité de ladite poudre de silice telle que l'extrait sec de la suspension finale est compris entre 10 et 40 %.

Les suspensions obtenues par ce procédé présentent également les mêmes propriétés de faible viscosité, de grande stabilité avec un extrait sec élevé.

Le lavage aux solvants organiques permet de déplacer l'eau présente dans les pores du gâteau. Les solvants utilisés à cet effet sont de préférence des solvants polaires, et en particulier l'éthanol et l'éther, qui peuvent être utilisés en mélange.

En particulier, on peut effectuer :

- un premier lavage à l'éthanol
- un second lavage avec un mélange éthanol/é-
- 15 ther 50/50
- un troisième lavage à l'éther.

Le gâteau ainsi lavé peut être séché, par exemple à l'air ambiant. On obtient une teneur en eau libre d'environ 6-8 % tout à fait comparable à celle obtenue avec un séchage par atomisation.

Le présent type de séchage permet d'empêcher l'effondrement de porosité dû à l'action des forces de capillarité lors du séchage.

On obtient ainsi une poudre très peu agglomérée, de porosité (mesurée par porosimètrie au mercure) très supérieure à celle obtenue par les techniques de séchage par atomisation.

Cette poudre conduit, lorsqu'elle est remise en suspension dans l'eau en quantité telle que la teneur en matière sèche de la suspension est comprise entre 10 et 40 %, à des suspensions moins visqueuses que celles obtenues par remise en suspension d'une poudre obtenue classiquement par séchage par atomisation, et dont les caractéristiques de viscosité et granulométrie sont identiques à celles décrites précédemment.

10

25

30

35

Les suspensions concentrées de silice selon l'invention présentant des caractéristiques rhéologiques et granulométriques améliorées peuvent être utilisées dans toutes les applications des sols de silice où les propriétés de transparence ou de translucidité ne sont pas nécessaires.

A cet égard, l'invention a également pour objet l'utilisation desdites suspensions en substitution des sols de silice dans des applications diverses telles que :

- les revêtements anti-corrosion,
- le béton, les suspensions de silice permettant notamment d'accélérer la prise des bétons et/ou d'améliorer les propriétés mécaniques ;
- le papier, où les suspensions peuvent être utilisées comme charge ou bien comme agent de rétention des charges et fibres fines ;
  - les colles minérales, pour le papier, le carton, le bâtiment.
- 20 La présente invention est illustrée par les exemples suivants.

Dans les exemples suivants, les caractéristiques granulométriques des suspensions de silice sont déterminées grâce à une mesure granulométrique effectuée sur les suspensions, à l'aide d'un granulomètre CILAS.

Le mode opératoire est le suivant :

On dilue la suspension par ajout d'eau permutée jusqu'à l'obtention d'une suspension aqueuse à 4 % de silice qui est homogénéisée pendant 2 minutes par agitation magnétique.

On introduit dans la cuve du granulomètre un volume connu (exprimé en ml) de la suspension homogénéisée et on réalise la mesure granulométrique permettant de déterminer  $D_{50}$ .

On calcule le rapport (10 x volume de suspen-

WO 96/01787 PCT/FR95/00901

16

sion introduite en ml) / (densité optique de la suspension détectée par le granulomètre), indicatif du taux de fines.

En principe, on introduit un volume de suspension tel que l'on puisse obtenir une densité optique proche de 20.

On détermine également dans le exemples des caractéristiques granulométriques de poudre de silice séchée. Le mode opératoire est le suivant :

On pèse dans un pilulier (h = 6 cm et diamètre = 4 cm) 2 grammes de silice obtenue par atomisation de la suspension et l'on complète à 50 grammes par ajout d'eau permutée. On réalise ainsi une suspension aqueuse à 4 % de silice qui est homogénéisée pendant 2 minutes par agitation magnétique. La suspension est ensuite désagglomérée aux ultrasons.

On mesure ainsi l'aptitude à la macro-désagglomération de la silice (rupture des objets de 0,1 à quelques dizaines de microns). On détermine de la même façon le diamètre médian  $D_{50}$  et le rapport ci-dessus, qui est alors le facteur de désagglomération aux ultrasons  $F_{\rm p}$ .

On procède à la désagglomération sous ultrasons à l'aide d'un sonificateur VIBRACELL BIOBLOCK (600 W), équipé d'une sonde de diamètre 19 mm, comme suit :

La sonde étant immergée sur une longueur de 4 cm, on règle la puissance de sortie de manière à obtenir une déviation de l'aiguille du cadran de puissance indiquant 20 % (ce qui correspond à une énergie dissipée par l'embout de la sonde de 120 Watt/cm²). La désagglomération est effectuée pendant 420 secondes.

La mesure granulométrique est effectuée comme précédemment mais avec un granulomètre SYMPATEC à diffraction laser.

5

10

15

20

25

20

25

30

#### EXEMPLE 1

On effectue la réaction de précipitation suivante :

Dans un réacteur de 30 litres équipé d'une hélice mixel (vitesse de rotation = 350 tr/mn) et d'un système de régulation de température, on ajoute dix litres d'une solution de silicate de sodium à 5 g/l (rapport molaire  $SiO_2/Na_2O$  = 3,4).

La solution de silicate de sodium est portée à une température régulée à 85°C. On introduit alors pendant 3 minutes et 19 secondes sous agitation une solution d'acide sulfurique à 80 g/l à un débit de 0,077 l/mn : le taux de neutralisation du pied de cuve est alors de 85 %.

On effectue alors pendant 70 mm une addition simultanée d'acide et de silicate de sodium à des débits et concentrations respectives de 0,077 l/mm et 80 g/l pour l'acide et de 0,107 l/mm et 130 g/l pour le silicate. Le taux de neutralisation instantané est de 87 % et le taux de consolidation (masse de silice ajoutée pendant l'addition simultanée/masse de silice présente dans le pied de cuve) est de 19,5 %.

On arrête ensuite l'addition de silicate et l'on poursuit l'addition d'acide pendant 10 mn de manière à atteindre un pH final de 4.

La bouillie est ensuite filtrée sur filtre sous vide, lavée avec 10 litres d'eau de manière à obtenir une conductivité du gâteau (mesurée à 5 % d'extrait sec) inférieure à 1000  $\mu$ S. Le gâteau obtenu G1 présente un extrait sec de 13 %.

On sèche une fraction du gâteau par atomisation. La silice ainsi obtenue Sl présente les caractéristiques suivantes :

- surface spécifique mesurée par la méthode

10

15

20

25

35

BET :  $230 \text{ m}^2/\text{g}$ ;

- caractéristiques granulométriques après application d'ultrasons (granulomètre SYMPATEC):

 $D_{50} = 0.8 \, \mu m$ 

 $F_p = 20$ 

On prépare ensuite un gâteau enrichi en silice par réempâtage du gâteau Gl avec la silice Sl.

A 2 kg du gâteau G1 (13% d'extrait sec) homogénéisé à l'aide d'un appareil ULTRA TURRAX IKA T50, on ajoute 175 grammes de silice S1, de man ère à obtenir un gâteau présentant un extrait sec de 20 %.

On effectue la désagglomération du gâteau en utilisant un SONIFICATEUR VIBRACELL BIOBLOCK (600 W) équipé d'une sonde de diamètre 19 mm.

On introduit 250 ml de gâteau dans un bécher de 400 ml, puis on procède à la désagglomération comme suit :

La sonde étant immergée sur une longueur de 4 cm, on règle la puissance de sortie de manière à obtenir une déviation de l'aiguille du cadran de puissance indiquant 40 % (ce qui correspond à une énergie dissipée par l'embout de la sonde de 240 Watt/cm²). La désagglomération est effectuée pendant 4 minutes.

A l'issue de la désagglomération, on obtient une suspension caractérisée par :

- un extrait sec de 20 %
- une viscosité sous faible cisaillement (50 s-1) inférieure à  $2.10^{-2}$  Pa.s
- 30 caractéristiques granulométriques (granulomètre CILAS)

 $D_{50} = 1 \mu m$ 

 $F_n = 30$ 

Au bout d'une dizaine de jours, on observe un accroissement de la viscosité du sol de 2.10<sup>-2</sup> à 2.10<sup>-1</sup>

15

25

30

Pa.s. Ce phénomène est réversible, l'application d'ultrasons pendant 4 mn à la suspension de 2.10-1 Pa.s permet en effet de retrouver une viscosité de 2.10-2 Pa.s.

La suspension est soumise au test de sédimentation sous centrifugation.

On centrifuge 40 grammes de suspension à 7500 tours/minute pendant 30 minutes à compter de l'atteinte de la vitesse de rotation (la montée en régime de la centrifugeuse s'effectue en 10 minutes environ).

10 On recueille alors le surnageant de centrifugation que l'on sèche à 160 °C pendant 2 heures environ (jusqu'à obtention d'un poids de matière constant).

L'extrait sec du surnageant est de 6,16 g ce qui représente 77 % du poids de silice contenu dans les 40 g de suspension à 20 % de silice.

#### EXEMPLE COMPARATIF 1

introduit dans un déliteur malaxeur 20 CELLIER, 4 kg d'un gâteau préparé à partir d'une silice commercialisée par la société RHONE-POULENC CHIMIE sous la marque ZEOSIL 175 MP, obtenu par filtration presse caractérisé par un extrait sec de 22 % et une teneur en sulfate de soude de 1 %. On porte ce gâteau à 60°C et on introduit simultanément pendant la déflocculation 12,6 ml d'une solution d'aluminate de sodium (contenant 22 % d'alumine et 18 % d'oxyde de sodium) et 7,15 ml d'acide sulfurique à 80 g/l, de manière à maintenir ce pH à 6,5.

Le ratio Al/SiO, est d'environ 2500 ppm.

laisse mûrir pendant 20 minutes poursuivant la déflocculation mécanique.

La suspension obtenue est caractérisée par : - une viscosité de 6.10<sup>-2</sup> Pa.s sous un cisaillement de 50 s<sup>-1</sup>.

35 - un D<sub>50</sub> (mesuré après application d'ultra-

15

20

25

35

sons) de 10 µm.

On observe une décantation de la suspension au bout d'environ une semaine.

Le test de sédimentation sous centrifugation permet de déterminer que le surnageant contient une quantité de silice s'élevant à 6% du poids de la silice contenue dans la suspension.

#### EXEMPLE 2

10 On effectue la réaction de précipitation suivante :

Dans un réacteur de 30 litres équipé d'une hélice mixel (vitesse de rotation = 350 tr/mn) et d'un système de régulation de température, on ajoute dix litres d'une solution de silicate de sodium à 5 g/l (rapport molaire  $SiO_2/Na_2O$  = 3,4).

La solution de silicate de sodium est portée à une température régulée à 85°C. On introduit alors pendant 3 minutes et 29 secondes sous agitation une solution d'acide sulfurique à 80 g/l à un débit de 0,073 l/mn : le taux de neutralisation du pied de cuve est alors de 85 %.

On effectue alors pendant 70 mn une addition simultanée d'acide et de silicate de sodium à des débits et concentrations respectives de 0,073 l/mn et 80 g/l pour l'acide et de 0,107 l/mn et 130 g/l pour le silicate. Le taux de neutralisation instantané est de 87 % et le taux de consolidation (masse de silice ajoutée pendant l'addition simultanée/(masse de silice présente dans le pied de cuve) est de 19,5 %.

On arrête ensuite l'addition de silicate et l'on poursuit l'addition d'acide de manière à atteindre un pH final de 4.

La bouillie est ensuite filtrée sur filtre sous vide, lavée de manière à amener la teneur en sulfate de sodium à une valeur inférieure à 1 %. Le gâteau obtenu

10

G2 présente un extrait sec de 13 %.

5 kg de ce gâteau G2 sont homogénéisés par délitage mécanique dans un déliteur malaxeur CELLIER puis portés à une température de 60°C dans un bac agité.

On ajoute alors simultanément 9,2 ml de solution d'aluminate de sodium à 22 % en  $Al_2O_3$  et 18,3 % en  $Na_2O$  (d = 1,505) et 5,2 ml d'une solution d'acide sulfurique à 80 g/l (d = 1,050) de manière à réguler le pH à une valeur de 6,3.

Le ratio Al/SiO<sub>2</sub> est d'environ 2500 ppm.

On effectue un mûrissement de 20 minutes sous agitation, puis on soumet la suspension à un délitage aux ultra-sons par fractions de 250 ml pendant 15 min, comme dans l'exemple 1.

A l'issue du délitage, on effectue une seconde filtration sous vide qui amène le gâteau à un extrait sec de 21 %.

Le gâteau est ensuite délité mécaniquement dans le malaxeur CELLIER puis aux ultra-sons dans les conditions de l'exemple 1.

Les caractéristiques de la suspension obtenue sont les suivantes et sont stables dans le temps :

- extrait sec : 21 %
- viscosité par un cisaillement de 50 s<sup>-1</sup> : 1.3.10<sup>-2</sup>Pa.s
  - quantité de silice retrouvée dans le surnageant (test de sédimentation sous centrifugation) : 77%

#### EXEMPLE 3

30

35

25

20

On prépare une suspension de silice dans des conditions analogues à celles de l'exemple 2 avec les modifications opératoires suivantes :

La préparation du pied de cuve est réalisée de manière identique en introduisant l'acide sulfurique

10

15

25

à un débit de 0.078 1/min pour obtenir un taux de neutralisation de 90 %.

Le débit d'acide sulfurique est également de 0,078 l/min lors de l'addition simultanée de silicate et d'acide qui dure 60 minutes de sorte que le taux de neutralisation instantané est de 93 % et le taux de consolidation de 16,6 %.

On sépare un gâteau G3 par filtration sous vide dont l'extrait sec est de 13 % et la teneur en sulfate de sodium est inférieure à 1%.

5 kg de ce gâteau G3 sont homogénéisés par délitage mécanique dans un déliteur malaxeur CELLIER puis portés à une température de 60°C dans un bac agité.

On ajoute alors simultanément 11 ml de solution d'aluminate de sodium à  $22 \text{ % en Al}_2\text{O}_2$  et  $18,3 \text{ % en Na}_2\text{O}$  (d = 1,505) et 6,2 ml d'une solution d'acide sulfurique à 80 g/l (d = 1,050) de manière à réguler le pH à une valeur de 6,3.

Le ratio Al SiO, est d'environ 3000 ppm.

On effectue un mûrissement de 20 minutes sous agitation, puis on soumet la suspension à un délitage aux ultra-sons par fractions de 250 ml pendant 15 min, comme dans l'exemple 1.

A l'issue du délitage, on effectue une seconde filtration sous vide qui amène le gâteau à un extrait sec de 17,9 %.

Le gâteau est ensuite délité mécaniquement dans le malaxeur CELLIER puis aux ultra-sons dans les conditions de l'exemple l.

- Les caractéristiques de la suspension obtenue sont les suivantes et sont stables dans le temps :
  - extrait sec : 17,9 %
  - viscosité pour un cisaillement de 50 s  $^{\circ}$  : 0,6.10  $^{\circ}$  Pa.s
- quantité de silice retrouvée dans le surna-

15

25

35

geant (test de sédimentation sous centrifugation) :98 %

#### EXEMPLE 4

On prépare une suspension de silice dans des conditions analogues à celles de l'exemple 3 avec les différences suivantes :

La préparation du pied de cuve est réalisée de manière identique en introduisant l'acide sulfurique à un débit de 0,076 l/min pendant 3 minutes et 30 secondes pour obtenir un taux de neutralisation de 89 %.

Le débit d'acide sulfurique est également de 0,076 g/min lors de l'addition simultanée de silicate et d'acide qui dure 60 minutes de sorte que le taux de neutralisation instantané est de 91 % et le taux de consolidation de 16.6 %.

On sépare un gâteau G4 par filtration sous vide dont l'extrait sec est de 13 % et la teneur en sulfate de sodium est inférieure à 1%.

5 kg de ce gâteau G4 sont homogénéisés par délitage mécanique dans un déliteur malaxeur CELLIER puis portés à une température de 60° C dans un bac agité.

On ajoute alors simultanément 11 ml de solution d'aluminate de sodium à 22 % en  $Al_2O_3$  et 18,3 % en  $Na_2O$  (d = 1,505) et 6,2 ml d'une solution d'acide sulfurique à 80 g/l (d = 1,050) de manière à réguler le pH à une valeur de 6,3.

Le ratio Al/SiO<sub>2</sub> est d'environ 3000 ppm.

On effectue un mûrissement de 20 minutes sous agitation, puis on soumet la suspension à un délitage aux ultra-sons par fractions de 250 ml pendant 15 m, comme dans l'exemple 1.

A l'issue du délitage, on effectue une seconde filtration sous vide qui amène le gâteau à un extrait sec de 21,7 %.

Le gâteau est ensuite délité mécaniquement dans le malaxeur CELLIER puis aux ultra-sons dans les conditions de l'exemple 1.

Les caractéristiques de la suspension obtenue sont les suivantes et

- extrait sec : 21,7 %
- viscosité pour un cisaillement de 50 s  $^{-1}$  1,8.10  $^{-2}$  Pa.s
- quantité de silice retrouvée dans le surna-10 geant (test de sédimentation sous centrifugation) :94 %

15

5

10

15

20

25

#### REVENDICATIONS

- 1. Suspension aqueuse de silice de précipitation, caractérisée en ce que sa teneur en matière sèche est comprise entre 10 et 40 % en poids, sa viscosité est inférieure à 4.10<sup>-2</sup> Pa.s pour un cisaillement de 50 s<sup>-1</sup> et la quantité de silice contenue dans le surnageant obtenu après centrifugation de ladite suspension à 7500 tours par minute pendant 30 minutes représente plus de 50 % du poids de la silice contenu dans la suspension.
- 2. Suspension selon la revendication 1, caractérisée en ce que sa teneur en matière sèche est comprise entre 15 et 35 % en poids.
- 3. Suspension selon la revendiation 1 ou 2, caractérisée en ce que sa viscosité est inférieure à  $2.10^{-2}$  Pa. s pour un cisaillement de  $50 \text{ s}^{-1}$ .
  - 4. Suspension selon l'une des revendications 1 à 3, caractérisée en ce que la quantité de silice contenue dans le surnageant obtenu après centrifugation de ladite suspension à 7500 tours par minute pendant 30 minutes représente plus 60 %, de préférence plus de 70 % du poids de la silice contenu dans la suspension.
  - 5. Suspension selon l'une des revendications 1 à 4, caractérisée en ce que la quantité de silice contenue dans le surnageant obtenu après centrifugation de ladite suspension à 7500 tours par minute pendant 30 minutes représente plus de 90 % du poids de la silice contenue dans la suspension.
- 6. Suspension selon l'une des revendications 1 à 5, caractérisée en ce que la répartition granulométrique des agglomérats en suspension est telle que leur diamètre médian  $D_{50}$  est inférieur à 5  $\mu$ m et le facteur de désagglomération  $F_D$  est supérieur à 3 ml.
- 7. Suspension selon la revendication 1 à 6, 35 comprenant un gâteau de filtration provenant d'une

15

réaction de précipitation de silice et délité.

- 8. Suspension selon l'une des revendications 1 à 7, comprenant de l'aluminium en quantité telle que le rapport pondéral Al/SiO<sub>2</sub> soit compris entre 1000 et 3300 ppm.
- 9. Procédé de préparation d'une suspension selon l'une des revendications 1 à 8, comprenant :
- (A) une réaction de précipitation de silice par action d'un agent acidifiant sur un silicate de métal alcalin M, pour laquelle :
  - (i) on forme un pied de cuve initial comportant une partie de la quantité totale du silicate de métal alcalin M engagé dans la réaction, la concentration en silicate exprimée en SiO<sub>2</sub> dans ledit pied de cuve étant inférieure à 20 g/l,
  - (ii) on ajoute l'agent acidifiant audit pied de cuve initial jusqu'à ce qu'au moins 5 % de la quantité de  $\rm M_2O$  présente dans ledit pied de cuve initial soient neutralisés,
- 20 (iii) on ajoute au milieu réactionnel simultanément de l'agent acidifiant et la quantité restante de silicate de métal alcalin M telle que la rapport (quantité de silice ajoutée)/(quantité de silice présente dans le pied de cuve initial) soit compris entre 10 et 100 ;
  - (B) la séparation du mélange réactionnel d'un gâteau de précipitation ayant un extrait sec compris entre 10 et 40 %;
- (C) la désagglomération dudit gâteau pour30 obtenir pour obtenir une suspension de faible viscosité.
  - 10. Procédé de préparation d'une suspension selon l'une des revendications 1 à 8, comprenant :
- (A) une réaction de précipitation de silice par action d'un agent acidifiant sur un silicate de métal
   35 alcalin M, pour laquelle :

10

30

- (i) on forme un pied de cuve initial comportant au moins une partie de la quantité totale du silicate de métal alcalin M engagé dans la réaction et un électrolyte, la concentration en silicate exprimée en  $\mathrm{SiO}_2$  dans ledit pied de cuve initial étant inférieure à  $100~\mathrm{g/l}$  et la concentration en électrolyte dans ledit pied de cuve initial étant inférieure à  $17~\mathrm{g/l}$ ;
- (ii) on ajoute l'agent acidifiant audit pied
  de cuve jusqu'à l'obtention d'une valeur du pH du milieu
  réactionnel d'au moins environ 7;
- (iii) on ajoute au milieu réactionnel de l'agent acidifiant et, le cas échéant, simultanément la quantité restante du silicate;
- (B) la séparation du mélange réactionnel d'un 15 gâteau de précipitation ayant un extrait sec compris entre 10 et 40 %;
  - (C) la désagglomération dudit gâteau pour obtenir une suspension de faible viscosité.
- 11. Procédé selon la revendication 9 ou 10, 20 dans lequel, après l'étape (B), on ajoute audit gâteau de précipitation une quantité de poudre de silice telle que l'extrait sec du gâteau enrichi en silice est compris entre 10 et 40 %.
- 12. Procédé selon l'une des revendication 9 25 à 11, dans lequel, à l'étape (C), on dilue ledit gâteau de précipitation avec de l'eau.
  - 13. Procédé selon l'une des revendications 9 à 12, dans lequel, à l'étape (C), on délite mécaniquement le gâteau de précipitation par broyage humide ou par ultrasonification.
  - 14. Procédé selon l'une des revendications 9 à 13, dans lequel, à l'étape (C), on réalise un délitage chimique simultanément au délitage mécanique en acidifiant la suspension de silice de sorte que son pH soit inférieur à 4.

- 15. Procédé selon l'une des revendications 9 à 13, dans lequel, à l'étape (C), on réalise un délitage chimique conjointement au délitage mécanique en introduisant simultanément de l'acide sulfurique et de l'aluminate de sodium, de sorte que le pH de la suspension reste compris entre 6 et 7 et le rapport pondéral Al/SiO, soit compris entre 1000 et 3300 ppm.
- 16. Procédé selon l'une des revendications 9 à 13, dans lequel, après l'étape A(iii), on ajoute au mélange réactionnel simultanément de l'acide sulfurique et de l'aluminate de sodium, de sorte que le pH du mélange reste compris entre 6 et 7 et le rapport pondéral Al/SiO<sub>2</sub> soit compris entre 1000 et 3300 ppm, avant de procéder à l'étape (B).
- 17. Procédé selon l'une des revendications 9 à 11, dans lequel, à l'étape (C),
  - (i) on lave ledit gâteau de précipitation avec un ou des solvants organiques et on sèche le gâteau ainsi lavé pour obtenir une poudre de silice, et
- 20 (ii) on met en suspension dans l'eau une quantité de ladite poudre de silice telle que l'extrait sec de la suspension finale est compris entre 10 et 40 %.
  - 18. Procédé selon la revendication 17, dans lequel le solvant est choisi parmi l'éthanol, l'éther ou un mélange éthanol/éther.
  - 19. Utilisation d'une suspension selon l'une des revendications 1 à 8 pour la réalisation de revêtements anti-corrosion.
- 20. Utilisation d'une suspension selon l'une 30 des revendications l à 8 pour la préparation de bétons.
  - 21. Utilisation d'une suspension selon l'une des revendications l à 8 dans la préparation  $^{\rm de}$  papier.

### INTERNATIONAL SEARCH REPORT

inten. .nal Application No PCT/FR 95/00901

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER IPC 6 C01B33/141 C01B33 CO1B33/193 //C04B103:12

C09D5/08

C04B22/06

D21H17/68

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

#### **B. FIELDS SEARCHED**

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols) IPC 6 CO1B

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used)

	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT	·
Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X .	EP-A-O 520 862 (RHONE-POULENC CHIMIE) 30 December 1992 see page 10, line 22 - line 46 see page 15, line 35 - line 55 see page 16, line 28 - line 50 see page 19, line 55 - page 20, line 21	10,12, 13,15
A	EP-A-O 329 509 (RHONE-POULENC CHIMIE) 23 August 1989 see the whole document	1-10,21
A .	WO-A-90 03330 (PPG INDUSTRIES, INC.) 5 April 1990 see claims 1-7,12,21,24 see page 10, line 32 - line 36	1-10,21

	Further documents are listed in the continuation of box C.	Patent family members are listed in annex.	
Ţ,	Special categories of cited documents:		-
	'A' document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance 'E' earlier document but published on or after the international	"T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention	
ı	filing date	'X" document of particular relevance; the claimed invention	
.	L' document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another	cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone	
1	citation or other special reason (as specified)	'Y' document of particular relevance; the claimed invention	

cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such docu-'O' document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means ments, such combination being obvious to a person skilled document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

'&' document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search

X Further documents are listed in the continuation of box C.

Date of mailing of the international search report

### 6 September 1995

**14.** B9. 95

Name and mailing address of the ISA

European Patent Office, P.B. 5818 Patentiaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+ 31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016

Rigondaud, B

Authorized officer

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Inten. Mal Application No
PCT/FR 95/00901

C.(Continua	auon) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT	PCT/FR 95/00901
ategory *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
\	EP-A-0 368 722 (RHONE POULENC CHIMIE) 16 May 1990 see claim 1 see column 5, line 38 - line 43	1,19-21
-		

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

Intern nai Application No PCT/FR 95/00001

Patent document	Cument		PCT/FR 95/00901		
cited in search report	Publication date	Pate me	nt family mber(s)	Publication date	
EP-A-520862	30-12-92	FR-A-	2678259	31-12-92	
		AU-B-	647282	17-03-94	
		AU-A-	1853692	21-01-93	
		CA-A-	2072399	27-12-92	
		CN-A-	1069244	24-02-93	
		JP-A-	5201719	10-08-93	
		JP-B-	6074127	21-09-94	
		US-A-	5403570	04-04-95	
EP-A-329509	23-08-89	FR-A-	2627176	10 00 00	
		AU-A-	2981589	18-08-89	
		CA-A-	1334602	17-08-89	
		DE-T-	68907419	28-02-95	
		ES-T-	2057156	14-10-93	
		JP-C-	1853417	16-10-94 07-07-94	
**		JP-A-	2009708	12-01-90	
	•	PT-B-	89682	31-03-94	
•	•	US-A-	5418273	23-05-95	
WO-A-9003330	AF A4 A4		34102/3	23-05-35	
40 V 3003330	05-04-90	US-A-	5030286	09-07-91	
	•	CN-A-	1050364	03-04-91	
•		EP-A-	0435936	10-07-91	
,		JP-T-	4500500	30-01-92	
		JP-B-	5007325	28-01-93	
EP-A-368722	16-05-90	FR-A-	2638756	11-05-90	
		AU-A-	4454889	17-05-90	
	•	CA-A-	1331553	23-08-94	
		DE-D-	68911869	10-02-94	
		DE-T-	68911869	07-04-94	
		ES-T-	2047697	01-03-94	
		JP-C-	1853420	07-07-94	
		JP-A-	2192416	30-07-90	
		NO-B-	176253	21-11-94	
		US-A-	5234493	. 10-08-93	

### RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

Dema internationale No PCT/FR 95/00901

A. CLASSEMENT DE L'OBJET DE LA DEMANDE CIB 6 C01B33/141 C01B33/193

//C04B103:12

C09D5/08

C04B22/06

D21H17/68

Selon la classification internationale des brevets (CIB) ou à la fois selon la classification nationale et la CIB

B. DOMAINES SUR LESQUELS LA RECHERCHE A PORTE

Documentation minimale consultée (système de classification suivi des symboles de classement) CIB 6

Documentation consultée autre que la documentation minimale dans la mesure où ces documents relevent des domaines sur lesquels a porte la recherche

Base de données électronique consultée au cours de la recherche internationale (nom de la base de données, et si cela est réalisable, termes de recherche

Categorie *	Identification des documents cités, avec, le cas échéant, l'indication des passages pertinents	no. des revendications visées
X	EP-A-O 520 862 (RHONE-POULENC CHIMIE) 30 Décembre 1992 voir page 10, ligne 22 - ligne 46 voir page 15, ligne 35 - ligne 55 voir page 16, ligne 28 - ligne 50 voir page 19, ligne 55 - page 20, ligne 21	10,12, 13,15
A	EP-A-O 329 509 (RHONE-POULENC CHIMIE) 23 Août 1989 voir le document en entier	1-10,21
A	WO-A-90 03330 (PPG INDUSTRIES, INC.) 5 Avril 1990 voir revendications 1-7,12,21,24 voir page 10, ligne 32 - ligne 36	1-10,21

Voir la suite du cadre C pour la fin de la liste des documents	X Les documents de familles de brevets sont indiqués en annexe
* Catégories spéciales de documents cités:	
'A' document définissant l'état général de la technique, non considéré comme particulièrement pertinent  E' document antérieur, mais publié à la date de dépôt international ou après cette date  'L' document pouvant jeter un doute sur une revendication de priorité ou cité pour déterminer la date de publication d'une autre citation ou pour une raison spéciale (telle qu'indiquée)  O' document se référant à une divulgation orale, à un usage, à une exposition ou tous autres moyens  'P' document publié avant la date de dépôt international, mais postérieurement à la date de priorité revendiquée	"T" document ultérieur publié après la date de dépôt international ou la date de priorité et n'appartenemant pas à l'état de la technique pertinent, mais cité pour comprendre le principe ou la théorie constituant la base de l'invention  "X" document particulièrement pertinent; l'invention revendiquée ne peut être considérée comme nouvelle ou comme impliquant une activité inventive par rapport au document considéré isolèment  "Y" document particulièrement pertinent; l'invention revendiquée ne peut être considérée comme impliquant une activité inventive lorsque le document est associé à un ou pluseurs autres documents de même nature, cette combinaison étant évidente pour une personne du métier  "&" document qui fait partie de la même famille de brevets
Date à laquelle la recherche internationale a été effectivement achevée	Date d'expédition du présent rapport de recherche internationale
6 Septembre 1995	14.09.95
Nom et adresse postale de l'administration chargée de la recherche internationale Office Européen des Brevets, P.B. 5818 Patentiaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016	Fonctionnaire autorise Rigondaud, B

# RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

1

Dema. Internationale No PCT/FR 95/00901

(suite) D	OCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS	PCT/FR 95/00901		
atégone °	Identification des documents cités, avec, le cas échéant, l'indication des passages pertin	ents	no. des revendications visées	
	EP-A-O 368 722 (RHONE POULENC CHIMIE) 16 Mai 1990 voir revendication 1 voir colonne 5, ligne 38 - ligne 43		1,19-21	
			·	
		·		

# RAFPORTI DE RECHERCHE INTERNATIONALE

Renseignements relatifs aux membres de familles de brevets

Dema Internationale No
PCT/FR 95/00901

D			PCT/FR 95/00901		
Document brevet cité au rapport de recherche	Date de publication	Membre(s) de la famille de brevet(s)		Date de publication	
EP-A-520862	30-12-92	FR-A-	2678259	31-12-92	
		AU-B-	647282	17-03-94	
	•	AU-A-	1853692	21-01-93	
		CA-A-	2072399	27-12-92	
		CN-A-	1069244	24-02-93	
		JP-A-	5201719	10-08-93	
,		JP-B-	6074127	21-09-94	
		US-A-	5403570	04-04-95	
EP-A-329509	23-08-89	FR-A-	2627176	18-08-89	
		AU-A-	2981589	17-08-89	
		CA-A-	1334602	28-02-95	
		DE-T-	68907419	14-10-93	
•		ES-T-	2057156	16-10-94	
		JP-C-	1853417	07-07-94	
		JP-A-	2009708	12-01-90	
		PT-B-	89682	31-03-94	
		<b>-A-</b> 2U	5418273	23-05-95	
WO-A-9003330	05-04-90	US-A-	5030286	09-07-91	
		CN-A-	1050364	03-07-91	
		EP-A-	0435936	10-07-91	
		JP-T-	4500500	30-01-92	
	•	JP-B-	5007325	28-01-93	
EP-A-368722	16-05-90	FR-A-	2620756	11 05 00	
	10 03 30	AU-A-	2638756	11-05-90	
		CA-A-	4454889 1331553	17-05-90	
		DE-D-	68911869	23-08-94	
		DE-T-	68911869	10-02-94	
		ES-T-	2047697	07-04-94	
		JP-C-	2047697 1853420	01-03-94	
,		JP-A-	2192416	07-07-94	
		NO-B-	176253	30 <b>-</b> 07 <b>-</b> 90	
		US-A-	5234493	21-11-94 10-08-93	
		03 A	フレンマヤフン	10-00-32	